

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 02-188421

(43)Date of publication of application : 24.07.1990

(51)Int.CI.

C01B 33/16

(21)Application number : 01-007414

(71)Applicant : SHIN ETSU CHEM CO LTD

(22)Date of filing : 13.01.1989

(72)Inventor : SHIMIZU TAKAAKI
OCHIKA TOSHIHIRO
SAWADA KATSUYA

(54) SPHERICAL FINE PARTICLE OF SILICA AND PRODUCTION THEREOF

(57)Abstract:

PURPOSE: To obtain the spherical fine particle of silica which does not contain chlorine and has high purity, adequate specific surface area and grain size distribution by subjecting alkoxy silane to combustion decomposition in a flame at the limited quantity of accepted heat.

CONSTITUTION: The quantity of the accepted heat per unit calculated from the total calorific value is confined to 1.1 to 1.7kcal/g, by which the desired fine particle is obtd. at the time of obtaining the spherical fine particle of silica by subjecting the alkoxy silane to the combustion decomposition in the flame. The above-mentioned fine particle is the spherical fine particle of the amorphous silica which does not contain the chlorine and has ≤ 1.0 ppm content of metal impurities exclusive of silicon, 10 to 30m²/g specific surface area, and 10 to 500nm, grain size distribution. A combustible gas, such as gaseous hydrogen or gaseous methane, is preferably added as a combustion assisting gas at the time of combustion of alkoxy silane in the flame and any gases which do not leave residues are usable as this combustion assisting gas.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

⑩ 日本国特許庁 (JP) ⑪ 特許出願公開
⑫ 公開特許公報 (A) 平2-188421

⑬ Int. Cl. 5
C 01 B 33/16

識別記号 廃内整理番号
6570-4G

⑭ 公開 平成2年(1990)7月24日

審査請求 未請求 請求項の数 2 (全5頁)

⑮ 発明の名称 シリカ球状微粒子およびその製造方法

⑯ 特 願 平1-7414
⑰ 出 願 平1(1989)1月13日

⑱ 発明者 清水 孝明 新潟県中頃郡頃城村大字西福島28番地の1 信越化学工業株式会社合成技術研究所内
⑲ 発明者 尾近 敏博 新潟県中頃郡頃城村大字西福島28番地の1 信越化学工業株式会社合成技術研究所内
⑳ 発明者 沢田 勝也 新潟県中頃郡頃城村大字西福島28番地の1 信越化学工業株式会社合成技術研究所内
㉑ 出願人 信越化学工業株式会社 東京都千代田区大手町2丁目6番1号
㉒ 代理人 弁理士 山本 亮一 外1名

明細書

1. 発明の名称

シリカ球状微粒子およびその製造方法

2. 特許請求の範囲

1. 実質的に塩素を含まず、けい素以外の金属不純物含有量が1.0ppm以下であり、比表面積が10～30m²/gで粒度分布が10～500nmである非晶質シリカ球状微粒子。

2. アルコキシシランを火炎中で燃焼分解してシリカ球状微粒子を得るにあたり、全発熱量から計算される単位当りの受容熱量を1.1～1.7Kcal/gとすることを特徴とする請求項1に記載の非晶質シリカ球状微粒子の製造方法。

3. 発明の詳細な説明

[産業上の利用分野]

本発明はシリカ球状微粒子、特に実質的に塩素を含まず、けい素以外の金属不純物が1.0ppm以下であり、比表面積が10～30m²/gで粒度分布が10～500nmであることから、IC用エポキシ樹脂封

止剤の充填剤として有用とされるシリカ球状微粒子およびその製造方法に関するものである。

[従来の技術と解決されるべき課題]

シリカ微粒子の製造についてはシラン化合物を火炎加水分解させる方法が知られており、これは最も一般的には四塩化けい素(SiCl₄)を加熱蒸発させてこれを酸水素火炎中で加水分解してシリカ微粒子を得るという方法で行なわれているが、この方法で得られるシリカには原料としてのSiCl₄に起因してクロル分が抜け切れないという問題点があり、このものはまたその粒径が非常に微細で密度が小さいために例えば半導体のプラスチックパッケージ用エポキシ樹脂の充填剤として用いた場合の充填特性がわるいという不利がある。

そのため、クロル分を含まないシラン化合物、例えばアルコキシシランなどの有機シラン化合物を用いる方法も公知とされており(特開昭61-295205号公報参照)、これには金属または半金属の有機化合物の液滴を燃焼分解すれば高純度の金属または半金属の酸化物微粒子が得られるとさ

れているが、この方法で得られる微粒子は比表面積が $30\sim40\text{m}^2/\text{g}$ 以上と大きく、粒径が細かくて充填特性の改良されたものは得られていない。

【課題を解決すべき手段】

本発明はこのような不利を解決したシリカ球状微粒子およびその製造方法に関するもので、これは実質的に塩素を含まず、けい素以外の金属不純物含有量が 1.0ppm 以下であり、比表面積が $10\sim30\text{m}^2/\text{g}$ で粒度分布が $10\sim500\text{nm}$ である非晶質シリカ球状微粒子、およびアルコキシシランを火炎中で燃焼分解してシリカ球状微粒子を得るにあたり、全発熱量から計算される単位当りの受容熱量を $1.1\sim1.7\text{Kcal/g}$ とすることを特徴とする該非晶質シリカ球状微粒子の製造方法に関するものである。

すなわち、本発明者らは実質的に塩素を含まない高純度で適切な比表面積、粒度分布をもつシリカ球状微粒子およびその製造方法について種々検討した結果、事前に蒸留などで精製したアルコキシシランを火炎中で燃焼させてシリカを作れば塩

ン、メチルトリプトキシシラン、ジエチルジプロポキシシラン、トリメチルブトキシシランなどで例示されるアルコキシシランあるいはこれらのオリゴマー、ポリマーとすればよい。

このアルコキシシランの火炎中での燃焼分解はこのアルコキシシランを蒸留などで精製したのち、加熱蒸発させてこれを窒素ガスなどの不活性ガスに伴流させる気流伴送法、アルコキシシランを霧化させて火炎中に供給する方法で酸水素火炎などの火炎中に導入し、この火炎中で燃焼分解されればよいが、この燃焼のときには水素ガス、メタンガスなどのような可燃性ガスを助燃ガスとして添加することがよく、この助燃ガスとしては残渣の残らないものであればいずれも使用することができ、特に制限はない。

また、この燃焼時に添加する酸素の量は燃焼に必要な理論量の 0.7 以下とすると、原料であるアルコキシシラン、助燃ガスの不完全燃焼が起きて製品中にカーボン分が残留するようになるし、 1.5 以上とすると燃焼に不要な酸素を送ることに

素を含まず、けい素以外の金属不純物含有量が 1.0ppm 以下で粒度分布が $10\sim500\text{nm}$ であるシリカ球状微粒子を得ることができるとし、この際全発熱量から計算されるシリカの単位粒子当りの受容熱量を $1.1\sim1.7\text{Kcal/g}$ の範囲内となるようにすれば、このシリカ粒子の比表面積を $10\sim30\text{m}^2/\text{g}$ に制御することができることを見出して本発明を完成させた。

以下にこれをさらに詳述する。

【作用】

本発明のシリカ球状微粒子はアルコキシシランの火炎中での燃焼分解により作られるものであるが、ここに使用されるアルコキシシランは蒸留などの操作で容易に高純化することができるものとされ、これは一般式 $R^1\text{Si}(OR^2)_3$ 。で示され、ここに R^1 、 R^2 はメチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基などのような炭素数 $1\sim4$ の1価炭化水素基、 n は $0\sim4$ の整数である、メチルトリメトキシシラン、テトラメトキシシラン、エチルトリメトキシシラン、ヨーブロピルトリエトキシシラ

ン、メチルトリプトキシシラン、ジエチルジプロポキシシラン、トリメチルブトキシシランなどとすればよいが、これは $0.7\sim1.0$ とすればよく、この場合不足の酸素は回りの雰囲気中から取り込まれるので原料、助燃ガスは完全燃焼する。なお、この場合、必要に応じて系内に窒素ガス、アルゴンガスなどの不活性ガスを混合、導入することは任意とされる。

この蒸留精製したアルコキシシランを上記した火炎中で燃焼分解させ、発生したシリカをバッグフィルター、サイクロンなど公知の方法で捕集すれば、塩素を含まず、けい素以外の金属不純物含有量が 1.0ppm 以下であり、粒度分布が $10\sim500\text{nm}$ であるシリカ球状微粒子を容易に得ることができる。

しかし、このようにして得られたシリカ球状微粒子の比表面積は通常 $50\text{m}^2/\text{g}$ 以上となり、プラスチックパッケージ用エポキシ樹脂の充填剤としては充填特性がわるくなるので、このものは比表面積が $10\sim30\text{m}^2/\text{g}$ のものとする必要があるが、この比表面積の制御は原料ガスとしてのアルコキシシ

ラン、酸素ガス、助燃ガス、不活性ガスの量比を以下のように制御すればよい。

これらのガス量の制御はアルコキシシランの燃焼により発生する熱量を Q_1 、助燃ガスの燃焼により発生する熱量を Q_2 とすると全発熱量は $Q_3 = Q_1 + Q_2$ として表わされるし、燃焼終了後に系内に残留するシリカ微粒子、 H_2O 、 CO_2 、残留 O_2 、不活性ガスの量をそれぞれ N_{H_2} 、 N_{O_2} 、 N_{CO_2} 、 N_{N_2} 、 N_{Ar} (モル/時) とし、これらの比熱をそれぞれ C_{H_2} 、 C_{O_2} 、 C_{CO_2} 、 C_{N_2} 、 C_{Ar} (Kcal/モル・℃) とすると、全発熱量 Q_3 でこれらの物質が加熱されたときには次式

$$Q_3 = (N_{H_2}C_{H_2} + N_{O_2}C_{O_2} + N_{CO_2}C_{CO_2} + N_{N_2}C_{N_2} + N_{Ar}C_{Ar}) (T-25)$$

… (1)

が成立する。そして、このときの単位時間当たりのシリカ微粒子生成量を P (g/時) とすると、この単位粒子当りが T ℃まで加熱されるときに受けける熱量 q (Kcal/g) は次式

$$q = N_{H_2}C_{H_2} (T-25) / P \quad \dots (2)$$

で示されることになるが、生成するシリカ球状微粒子の比表面積がこの q 値の増加に伴なって減少

性をもつものとされる。

【実施例】

つぎに本発明の実施例、比較例をあげるが、例中におけるシリカの比表面積は島津製作所製のマイクロメトリックス2200で測定した BET 比表面積値を示したものである。

実施例 1～3

蒸留精製したメチルトリメトキシシランを加熱し、ここに窒素ガスをバーリングし、メチルトリメトキシシランを窒素ガスで気流伴流して酸水素火炎バーナーに導入し、この酸水素火炎中で燃焼分解させ、このときのメチルトリメトキシシラン、酸素ガス、水素ガス、窒素ガスの量を後記する第1表に示した量とし、生成したシリカ球状微粒子をパックフィルタで捕集した。

このときのシリカ球状微粒子の粒子容積熱量は第1表に示したとおりの値であり、ここに生成したシリカ球状微粒子の比表面積は第1表に併記したものであった。また、ここに得られたシリカ球状微粒子の塩素分をイオンクロマトグラフィーで

することが発明者らの実験により見出され、このシリカ球状微粒子の比表面積を $10 \sim 30 \text{ m}^2/\text{g}$ とするためにはこの q 値を $1.1 \sim 1.7 \text{ Kcal/g}$ とする必要のあることが確認されたので、ここに使用されるアルコキシシラン、酸素ガス、助燃ガス、不活性ガスの量比はこの q 値が $1.1 \sim 1.7$ の範囲内になるように制御する必要があり、したがってこれはアルコキシシラン $100 \text{ g}/\text{時}$ としたとき酸素量を $0.1 \sim 0.3 \text{ Nm}^3/\text{時}$ 、水素ガス量を $0.01 \sim 0.3 \text{ Nm}^3/\text{時}$ 、窒素ガス量を $0.01 \sim 0.4 \text{ Nm}^3/\text{時}$ とすればよく、これによれば比表面積が $10 \sim 30 \text{ m}^2/\text{g}$ のシリカ球状微粒子を所望の比表面積で得ができる。

本発明のシリカ球状微粒子は上記したことから塩素を含まず、けい素以外の金属不純物含有量が 1.0 ppm 以下であり、比表面積が $10 \sim 30 \text{ m}^2/\text{g}$ で粒度分布が $10 \sim 500 \text{ nm}$ であるものとされるが、このものは例えば I C 用のプラスチックパッケージ用エポキシ樹脂の充填剤として添加したときに流動特性、バリ特性のすぐれたものを与えるという有用

測定すると共にここに含有されているけい素以外の金属不純物量を偏光ゼーマンフレームレス原子吸光により測定し、さらにここに含有されている Ti を I C P 発光分光光度計で、また U を蛍光分光光度計で測定したところ、次表に示したとおりの結果が得られた。

シリカ球状微粒子含有不純物量 (ppb)

Cl	Na	Mg	Ca	Al	Cr
<100	70	50	100	50	<20
Cu	Fe	Mn	Ni	Tl	U
<20	170	<10	<300	<40	<0.1

また、ここに得られたシリカ球状微粒子を透過型電子顕微鏡を用いて 30 万倍に拡大して撮影したところ、第1図に示したとおりの結果が得られ、このものは $20 \sim 250 \text{ nm}$ の粒度分布をもつ球状体であることが確認された。

実施例 4

原料ガスとしてのメチルトリメトキシシランをテトラメトキシシランとし、このテトラメトキシシラン、酸素ガス、水素ガス、窒素ガスの量を後

記する第1表に示した量としたほかは実施例1と同様に処理してシリカ球状微粒子を作り、このときの粒子受容熱量、得られたシリカの比表面積を測定したところ、第1表に併記したとおりの結果が得られた。

実施例5

蒸留精製したメチルトリメトキシシランを窒素ガスを用いて霧化し、これを酸素素火炎バーナーに導入し、このときのメチルトリメトキシシラン、酸素ガス、水素ガス、窒素ガスの量を後記する第1表に示した量としたほかは実施例1と同様に処理してシリカ球状微粒子を作り、このときの粒子受容熱量および得られたシリカの比表面積を測定したところ、第1表に併記したとおりの結果が得られた。

比較例

原料ガスとしてのメチルトリメトキシシラン、酸素ガス、水素ガス、窒素ガスの量を後記する第1表に示した量としたほかは実施例1と同様に処理してシリカ球状微粒子を作り、このときの粒

第1表

No.	アルコキシシランの添加量(g/時)	アルコキシシラン添加量(g/時)	酸素ガス添加量(g/時)	水素ガス添加量(g/時)	窒素ガス添加量(g/時)	粒子受容熱量(Kcal/g)	BET比表面積(m ² /g)	実験例	
								メチルトリメトキシシラン	メチルトリメトキシシラン
1	1,266	2.6	2.0	0.59	1.26	23.3			
2	〃	1,055	2.6	2.0	0.59	1.40	18.4		
3	〃	1,170	2.6	2.0	0.16	1.49	15.1		
4	テトラメトキシシラン	1,159	3.3	4.5	1.03	1.25	25.3		
5	メチルトリメトキシシラン	2,315	3.9	2.7	1.85	1.26	24.5		
比較例		〃	1,214	2.3	2.0	4.8	80.6		

[発明の効果]

本発明によるシリカ球状微粒子の製造はアルコキシシランを火炎中で燃焼分解させる際に全発熱量から計算される単位当たりの受容熱量を1.1～1.7Kcal/gとして得られるシリカの比表面積を10～30m²/gに制御するものであり、これによれば塩素を含まず、けい素以外の金属不純物含有量が1.0ppm以下であり、比表面積が10～30m²/gで粒度分布が10～500nmであるシリカ球状微粒子が得られるので、プラスチックパッケージ用エポキシ樹脂の充填剤などとして有用とされる充填特性のすぐれたシリカを容易に、かつ安価に得ることができるという有利性が与えられる。

4. 図面の簡単な説明

第1図は実施例1で得られたシリカ球状微粒子の結晶構造を示した電子顕微鏡写真である。

特許出願人 信越化学工業株式会社

代理人・弁理士 山本亮一

〃 〃 荒井謙司



第 1 図

